Synthetic fiber capable of absorbing and desorbing moisture, entangled yarn blend using same, knitted and woven goods using the same, and nonwoven fabric using same

Publication number: CN1294643 (A)
Publication date: 2001-05-09

Inventor(s): MITSUHIRO UMINO [JP]; KUNIO AKASAKI [JP]; YOSHIAKI

KURUSHIMA [JP]

Applicant(s): UNITIKA LTD [JP]

Classification:

- international: D01F6/90; D01F8/12; D01F8/14; D01F8/16; D04H1/42;

D04H1/54; **D01F6/88**; **D01F8/04**; **D01F8/12**; **D01F8/14**; **D04H1/42**; **D04H1/54**; (IPC1-7): D01F6/00; D01F6/90; D01F8/04; D02G3/04; D03D15/00; D04H1/42; D04H1/54

- **European:** D01F6/90; D01F8/12; D01F8/14; D01F8/16; D04H1/42;

D04H1/54

Application number: CN19998004322 19990323

Priority number(s): JP19980075275 19980324; JP19980075276 19980324;

JP19980091212 19980403

Abstract not available for CN 1294643 (A) Abstract of corresponding document: **EP 1087043 (A1)**

A synthetic fiber capable of absorbing and disabsorbing moisture comprising a component capable of absorbing and disabsorbing moisture and a fiber-forming polymer. The fiber of the present invention has a moisture absorption of 1.5% or more when it is allowed to reach a moisture equilibrium under the circumstance of 25 DEG C x 60%RH and then is allowed to stand for 30 min. under the circumstance of 34 DEG C x 90 %RH, and has a moisture disabsorption of 2% or more when it is allowed to reach a moisture equilibrium under the circumstance of 34 DEG C x 90%RH and then is allowed to stand for 30 min. under the circumstance of 25 DEG C x 60%RH. The fiber also has a value of -1 to 5 in terms of b value in the CIE -LAB color system when it is allowed to stand for 30 days.

Data supplied from the **esp@cenet** database — Worldwide

Also published as:

CN1139679 (C)
EP1087043 (A1)
EP1087043 (B1)
US6756329 (B1)
WO9949111 (A1)

more >>

[51] Int. Cl⁷

D01F 6/00

D01F 6/90 D01F 8/04

D02G 3/04 D04H 1/42

D04H 1/54 D03D 15/00

[12] 发明专利申请公开说明书

[21] 申请号 99804322.2

[43]公开日 2001年5月9日

[11]公开号 CN 1294643A

[22]申请日 1999.3.23 [21]申请号 99804322.2 [30]优先权

[32]1998.3.24 [33]JP [31]75275/1998

[32]1998.3.24 [33]JP [31]75276/1998

[32]1998.4.3 [33]JP [31]91212/1998

[86]国际申请 PCT/JP99/01460 1999.3.23

[87] 国际公布 WO99/49111 日 1999.9.30

[85]进入国家阶段日期 2000.9.22

[71]申请人 尤尼吉可株式会社

地址 日本兵库县

[72]发明人 海野光宏 赤崎久仁夫 来岛由明

大野和幸 山口创 村獭繁满

村上志朗 樽石一秋

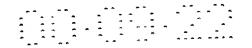
[74]专利代理机构 中国国际贸易促进委员会专利商标事务所 代理人 刘明海

权利要求书 2 页 说明书 50 页 附图页数 0 页

[54] **发明名称** 能够吸湿和脱湿的合成纤维、使用该纤维 的缠结和混纺纱线、针织和机织织物和非 织造织物

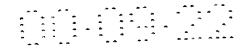
[57] 接要

一种包括能够吸湿和脱湿组分和成纤聚合物的能够 吸湿和脱湿的 合成纤维。本发明的纤维当使其在 25% x60% RH 的环境下达到湿气 平衡,然后在 34%x90% RH 下放置 30 分钟后具有吸湿率 1.5% 或更 大,且当使其在 34%x90% RH 的环境下达到湿气平衡,然后在 25%x60% RH 下放置 30 分钟后具有脱湿率 2% 或更大。该纤维当放置 30 天 后还具有 b 值(在 CIE - LAB 色彩体系中) -1 至 5。



权利要求书

- 1. 一种包括能够吸湿和脱湿组分和成纤聚合物的能够吸湿和脱湿的合成纤维,当使其在 $25 \,\mathrm{Cx}$ $60\,\mathrm{%}$ RH 的环境下达到湿气平衡,然后在 $34\,\mathrm{Cx}$ $90\,\mathrm{%}$ RH 下放置 $30\,\mathrm{O}$ 钟后具有吸湿率 $1.5\,\mathrm{%}$ 或更大,且当使其在 $34\,\mathrm{Cx}$ $90\,\mathrm{%}$ RH 的环境下达到湿气平衡,然后在 $25\,\mathrm{Cx}$ $60\,\mathrm{%}$ RH 下放置 $30\,\mathrm{O}$ 钟后具有脱湿率 $2\,\mathrm{%}$ 或更大,该纤维当放置 $30\,\mathrm{F}$ 后还具有在 CIE-LAB 色彩体系中的 b 值为 $-1\,\mathrm{E}\,5$ 。
- 2. 权利要求 1 的能够吸湿和脱湿的合成纤维, 其特征在于该纤维 是卷曲的。
- 3. 权利要求 1 或 2 的能够吸湿和脱湿的合成纤维, 其特征在于, 能够吸湿和脱湿的组分为作为聚氧亚烷基、多醇和脂族二异氰酸酯化合物的反应产品获得的改性聚氧亚烷基。
- 4. 权利要求 3 的的能够吸湿和脱湿的合成纤维, 其特征在于脂族二异氰酸酯化合物为二环已基甲烷-4, 4'-二异氰酸酯或 1, 6-亚己基二异氰酸酯。
- 5. 权利要求 3 的的能够吸湿和脱湿的合成纤维, 其特征在于改性聚氧亚烷基在 170℃下在荷载 50 kg/cm²下具有熔体粘度 1000 至 20,000 泊。
- 6. 权利要求 3 的的能够吸湿和脱湿的合成纤维,该纤维具有皮芯型复合纤维结构,所述复合纤维具有处于芯位置的能够吸湿和脱湿的组分和具有处于皮位置的成纤聚合物。
- 7. 一种缠结和混纺纱线, 其特征在于, 将包括权利要求 1 的能够 吸湿和脱湿的合成纤维的第一种纤维和包括聚酯纤维的第二种纤维缠 结在一起, 所述纱线共混物的重量比 (第一种纤维)/(第二种纤维)=20/80 至 80/20, 且第一种纤维的沸水收缩率比第二种纤维的沸水收缩率高。
- 8. 权利要求 7 的缠结和混纺纱线, 其特征在于第一种纤维为在聚 酰胺中包括通过聚氧亚烷基、多醇和脂族二异氰酸酯反应获得的改性



聚氧亚烷基的聚酰胺系纤维。

- 9. 权利要求 7 的缠结和混纺纱线, 其特征在于第一种纤维为具有 芯组分和皮组分的皮芯型复合纤维, 所述芯组分由通过聚氧亚烷基、 多醇和脂族二异氰酸酯反应获得的改性聚氧亚烷基、或所述改性聚氧 亚烷基与聚酰胺的混合物形成, 所述皮组分由聚酰胺形成。
- 10. 权利要求7至9任何一项的缠结和混纺纤维, 其特征在于第二种纤维具有单纤维细度1.5旦尼尔或更低, 第二种纤维的干收缩率比第一种纤维低, 第二种纤维的干收缩率等于或低于2%。
- 11. 权利要求 7 至 10 任何一项的缠结和混纺纤维, 其特征在于抗静电性等于 1000V 或更低, 其特征在于吸水率等于 150% 或更大, 吸湿率等于 1.5% 或更大。
- 12. 一种针织和机织织物,主要包括权利要求 1 至 10 任何一项的能够吸湿和脱湿的合成纤维,或主要包括权利要求 7 至 11 任何一项的缠结和混纺纱线。
- 13. 一种由能够吸湿和脱湿的短纤维组成的非织造织物, 其特征在于该非织造织物由能够吸湿和脱湿的皮芯型合成纤维形成, 该短纤维的皮组分由聚酰胺或由聚酯形成, 在芯组分中改性聚氧亚烷基的重量比为 5 至 30 wt%, 所述非织造织物通过熔接所述合成纤维的皮组分或通过在所述合成纤维中进行三维缠结获得的预定构型。
- 14. 权利要求 13 的由能够吸湿和脱湿的短纤维组成的非织造织物, 其特征在于合成纤维的芯组分由包括改性聚氧亚烷基和聚酰胺或聚酯取代改性聚氧亚烷基的混合物形成。
- 15. 权利要求 13 或 14 的由能够吸湿和脱湿的短纤维组成的非织造织物, 其特征在于在合成纤维的芯组分中构成改性聚氧亚烷基的脂族二异氰酸酯为二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯或 1,6-亚己基二异氰酸酯。
- 16. 权利要求 13 或 14 的由能够吸湿和脱湿的短纤维组成的非织造织物, 其特征在于在合成纤维的芯组分中的改性聚氧亚烷基在 170 °C下在荷载 50 kg/cm²下具有熔体粘度 1000 至 20,000 泊。



说 明 书

能够吸湿和脱湿的合成纤维、 使用该纤维的缠结和混纺纱线、 针织和机织织物和非织造织物

本发明领域

本发明涉及能够吸湿和脱湿的合成纤维、使用该纤维的缠结和混纺纱线、使用该纤维的针织和机织织物、使用该纤维的非织造织物和使用该纤维的透明非织造织物。

本发明背景

合成纤维就其拉伸强度、耐磨性、尺寸稳定性、快干性而言优于 天然纤维,因此广泛用于布料领域。然而,合成纤维的吸湿性不如天 然纤维,因此当穿着者出汗时,出现非常潮湿并与皮肤粘附,导致穿 着不如天然纤维舒适。

鉴于此,为使合成纤维具有吸湿和吸水性,已按各种方式进行了大量尝试。例如,JP-A-9-41204或 JP-A-9-41221 公开了 Δ MR 值分别等于或大于 2.5%或 1.5%的吸湿纤维,使用聚醚酯酰胺作为吸湿组分。 Δ MR 是在 30 \mathbb{C} x 90 % RH 的气氛中放置 24 小时后纤维的湿含量与在 20 \mathbb{C} x 65 % RH 的气氛中放置 24 小时后纤维的湿含量之差,将其定义为吸湿和脱湿系数。

然而, AMR 是通过纤维在不同的温度和湿度条件下放置 24 小时后的湿含量计算而得的值。实际上对于合成纤维, 重要的是当改变温度和湿度条件时迅速吸湿或脱湿。然而, JP-A-9-41204 或 JP-A-9-41221对于该事实并未给出任何建议。

此外, JP-A-63-227871、JP-A-63-227872 等文献公开了具有吸湿和脱湿性能的舒适衣料,还描述了当该材料从 20℃ x65% RH 环境转



移至30℃x90%RH环境中15分钟后的吸湿率,同时描述了当该材料从30℃x90%RH环境转移至20℃x65%RH环境中15分钟后的脱湿率。然而,这些文献中提及的工艺涉及将吸湿组分置于由接枝聚合的聚酯或聚酰胺纤维制备的针织和机织织物的表面,因此润湿时出现的缺点是粗糙感、光滑感、不均匀染色、染色牢度显著降低。

然而,很多具有优异吸湿和吸水性能的热塑性聚合物通常为原来着色的或具有随时间变化逐渐着色的趋势,导致纤维物品的质量和等级降低。例如,JP-A-8-209450、JP-A-8-311719等文献中公开了具有优异吸湿和脱湿性能的复合纤维。在这些文献中,将改性聚环氧乙烷用作具有吸湿和脱湿性能的组分,由此提供具有优异吸湿和脱湿性能的纤维。然而,这些文献描述了将二异氰酸酯化合物用作聚环氧乙烷的改性剂,但它们并未给出成功控制纤维材料的色调变化的任何建议。在实施例中提及的改性聚环氧乙烷(产品名: Aquacoke)用芳族二异氰酸酯化合物改性,同时该纤维存在色调逐渐变化的问题。

在US-A-4767825中,提出了由具有聚甲醛软链段和硬链段的吸水聚合物组成的非织造织物。这种非织造织物具有良好的吸湿和脱湿性能,纤维和成纤性能,但使用时间长后出现颜色变黄或不良耐天候性能。

本发明的技术目的是提供具有优异吸湿和脱湿性能的合成纤维, 该纤维根据大气的温度和湿度条件呈现吸湿和脱湿功能,并可随温度 和湿度变化反复呈现吸湿和脱湿功能,该纤维在长时间贮存后存在很 低的色调变化,特别是变黄趋势,当用作布料时该纤维不存在感觉或 染色性能问题;提供使用上述合成纤维的缠结和混纺纱线、针织和机 织织物、及非织造织物。

本发明公开

为解决上述问题,通过辛勤研究实现了本发明。

包括能够吸湿和脱湿组分和成纤聚合物的本发明能够吸湿和脱湿的合成纤维, 当使其在 25℃x 60% RH 的环境下达到湿气平衡, 然后



在34℃ x 90% RH 下放置30分钟后具有吸湿率1.5%或更大,且当使 其在34℃ x 90% RH 的环境下达到湿气平衡,然后在25℃ x 60% RH 下放置30分钟后具有脱湿率2%或更大。该纤维当放置30天后还具 有b值(在CIE-LAB色彩体系中)-1至5。

在本发明的缠结和混纺纱线中,将包括上述能够吸湿和脱湿的合成纤维的第一种纤维和包括聚酯纤维的第二种纤维缠结和掺混。上述纱线掺混物具有混合重量比(第一种纤维)/(第二种纤维)=20/80至80/20,且第一种纤维具有比第二种纤维高的沸水收缩性能。

本发明的针织和机织织物主要由上述缠结和混纺纱线构成。

本发明的非织造织物由具有位于芯中的吸湿和脱湿组分和位于皮中的成纤聚合物结构的能够吸湿和脱湿的合成纤维构成。上述吸湿和脱湿组分为作为聚氧亚烷基、多醇和脂族二异氰酸酯的反应产品获得的改性聚氧亚烷基,在皮组分中的成纤聚合物由聚酰胺或聚酯获得。

改性聚氧亚烷基芯组分重量比5至30 wt%,按纤维总重量计。 非织造织物具有如下指定结构:通过合成纤维皮组分的粘合结构或合 成纤维的三维缠结结构。

因此,在本发明中提供一种具有优异吸湿或脱湿性能的合成纤维,该纤维根据大气的温度和湿度条件呈现吸湿和脱湿功能,并可随温度和湿度变化反复呈现吸湿和脱湿功能,该纤维在长时间贮存后存在很低的色调变化,特别是变黄趋势,当用作布料时该纤维不存在感觉或染色性能问题;提供使用上述合成纤维的缠结和混纺纱线、针织和机织织物、及非织造织物。

实施方案

下面详细描述本发明。

本发明的能够吸湿和脱湿的合成纤维包括脱湿和吸湿组分及成纤聚合物。当使纤维在 $25 \, \mathbb{C} \, \mathbf{x} \, 60 \, ^{8} \, \mathrm{RH}$ 的环境下达到湿气平衡,然后在 $34 \, \mathbb{C} \, \mathbf{x} \, 90 \, ^{8} \, \mathrm{RH}$ 下放置 $30 \, \mathcal{O}$ 钟后,纤维必须具有脱湿率 $1.5 \, ^{8} \, \mathrm{或}$ 更大,且当使其在 $34 \, \mathbb{C} \, \mathbf{x} \, 90 \, ^{8} \, \mathrm{RH}$ 的环境下达到湿气平衡,然后在 $25 \, \mathbb{C} \, \mathbf{x} \, 60 \, ^{8} \, \mathrm{RH}$

% RH 下放置 30 分钟后必须具有脱湿率 2% 或更大。

这里,34℃ x 90% RH 的温度和湿度条件大约相当于当人在初夏至盛夏期间穿衣服时人体与衣服之间的温度和湿度条件。25℃ x 60% RH 的温度和湿度条件基于假定的温度和湿度条件和接近年均的室内环境。

因此,若当使纤维在 25℃x 60% RH 的环境下达到湿气平衡,然后在 34℃ x 90% RH 下放置 30 分钟后具有吸湿率 1.5% 或更大,则该合成纤维当用于形成衣物时,能够从人体快速吸收汗蒸汽。

同时,若当使纤维在 34℃ x 90% RH 的环境下达到湿气平衡,然后在 25℃x 60% RH 下放置 30 分钟后具有脱湿率 2% 或更大,则该合成纤维当吸收湿气时,能够很快将吸收的湿气自衣物内空间脱吸至通常其温度和湿度比衣物内空间的低的外部空间。

由于在合成纤维中同时发生从人体吸收汗蒸汽和吸收的汗蒸汽脱 吸至衣物的外空间,因此实际上难以分别测量吸湿和脱湿。然而,将 脱湿和吸湿用比率定义。

如上所述,对于本发明具有吸湿率 1.5% 或更大和脱湿率 2% 或更大的合成纤维是必须的,并且优选要求脱湿率等于或大于吸湿率。因为若脱湿率低于吸湿率,则来自人体的汗蒸汽将随时间而逐渐累积于合成纤维中,并且会降低合成纤维的吸湿率。因此若吸湿率低于 1.5% 或若脱湿率低于 2% 时,吸湿或脱湿量本身很小,因此,衣物内部变得更潮湿。

上述吸湿和脱湿率通过用于本发明合成纤维的吸湿和脱湿组分提供。该吸湿和脱湿组分需要具有上述吸湿和脱湿率和如上所述的低色调变化。该吸湿和脱湿组分优选为以聚氧亚烷基、多醇和脂族二异氰酸酯的反应产品获得的改性聚氧亚烷基。作为一种或多种选自如下组的化合物的反应产品获得的改性聚氧亚烷基是最优选的,因为改性聚氧亚烷基为成纤聚合物且同时可熔纺。聚氧亚烷基的例子为聚环氧乙烷、聚环氧丙烷、和其共聚物。多醇的例子是二醇,如乙二醇、二甘醇和丙二醇。脂族异氰酸酯的例子包括环脂族二异氰酸酯,优选包括



二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯、1,6-亚己基二异氰酸酯等。

芳族二异氰酸酯对于此用途不是优选的,因为它们随时间延续着 色或变黄。

本发明中使用的改性聚氧亚烷基以聚氧亚烷基、多醇和对称脂族异氰酸酯的反应产品获得。特别优选使用具有重均分子量 500 至500,000 的聚氧亚烷基。若重均分子量低于 500,则提供的改性聚氧亚烷基的吸水性显著降低,同时由于熔体粘度特别高导致成纤性能变坏,另一方面若重均分子量超过 500,000,则获得的改性聚氧亚烷基当吸水时,会以凝胶形式从非织造织物中溶出。作为具有重均分子量的聚氧亚烷基的合适例子,聚环氧乙烷、聚环氧丙烷、环氧乙烷/环氧丙烷共聚物和聚环氧丁烷,或上述聚合物的混合物是合适的。在这些具有重均分子量 2,000 至 100,000 的聚氧亚烷基中,优选使用聚环氧乙烷、聚环氧丙烷和环氧乙烷/环氧丙烷共聚物。

多醇为在其分子中具有两个羟基(-OH)的有机化合物,例如乙二醇、二甘醇、三甘醇、四甘醇、丙二醇、二丙二醇、三亚甲基二醇、1,3-丁二醇、2,3-丁二醇、1,4-丁二醇、1,5-戊二醇、己二醇、辛二醇、单乙酸甘油酯、单丁酸甘油酯、1,6-己二醇、1,9-壬二醇、双酚-A是合适的,特别优选使用乙二醇、丙二醇、1,4-丁二醇、1,6-己二醇和1,9-己二醇。

由于与聚氧亚烷基和多醇反应的对称脂族二异氰酸酯化合物是在分子的对称位置中具有两个异氰酸基团的脂族异氰酸酯化合物,因此例如优选使用二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯或1,6-亚己基二异氰酸酯。

这些改性聚氧亚烷基在 170℃下在荷载 50 kg/cm²下具有熔体粘度 1000 至 20,000 泊。若熔体粘度低于 1,000 泊,则当纤维吸水时聚合物凝胶会从纤维表面溶出。另一方面,若熔体粘度高于 20,000,则由于在聚酰胺聚合物或聚酯聚合物中的不足分散性能而使成纤性能变差。

要求本发明的合成纤维放置 30 天后具有 b 值 (在 CIE-LAB 着色



体系中定义)-1至5。

要求该 b 值甚至在最终织物产品中几乎无色调变化并不损害商业价值, 因此 b 值优选为 0 至 3。

合成纤维的 b 值根据用于成纤聚合物的材料中的杂质、聚合物条件和纺丝条件而变化。目前,在很多情况下,聚合物变色的主要原因来源于所用的吸湿和脱湿组分。

因此为保持 b 值在上述范围内,必须改进吸湿和脱湿组分。考虑到这一点,上述改性聚氧亚烷基具有非常小的变色速率,优选用于本发明中。

本发明的合成纤维包括吸湿和脱湿组分和成纤聚合物。作为纤维的形式,其例子为:其中吸湿和脱湿组分及成纤聚合物均匀或不均匀共混的纤维,其中脱湿和吸湿组分及成纤聚合物独立放置的皮芯-型、并列型或海岛型纤维,其中一个组分被另一组分分成多部分的各种类型的共轭纤维,如多分布型纤维,其中将作为主要组分的吸湿和脱湿组分及成纤聚合物的共混物与另一成纤聚合物复合的共轭纤维。

吸湿和脱湿组分可排列于纤维的内和/或外部分。当该纤维用于衣料中时,吸湿和脱湿组分不会出现在纤维表面,且优选处于内部(芯)部分,不具有滑爽感觉(当润湿时)、不均匀染色或不良色牢度。

可设定合成纤维中吸湿和脱湿组分与成纤聚合物的组分比例,以同时满足上述吸湿和脱湿,与此同时根据纤维的目的或最终用途设定。例如,当使用上述改性聚氧亚烷基时,该组分优选为纤维重量的5至50 wt%。若改性聚氧亚烷基的含量低于5 wt%,则不能获得所需的吸湿和脱湿性能,另一方面若含量大于50 wt%,则成纤能力会出现一些问题,因此不是优选的。

用于本发明的成纤聚合物的例子是聚酰胺如尼龙 6、尼龙 66, 聚酯如聚对苯二甲酸乙二醇酯, 聚烯烃如聚乙烯和聚丙烯, 以及上述聚合物的共混物, 但对于所用的聚合物并无限制。可使用任何添加剂如抗氧剂、消光剂或紫外线吸收剂。

此外,能够吸湿和脱湿的合成纤维的单丝优选具有细度 0.1至 20



旦尼尔,但对细度并不特别限制。纤维的横截面可具有任何形状。考虑到成本,优选将本发明能够吸湿和脱湿的合成纤维用作复丝的连续纤维,但可将其切割为短纤维并用作细纱。

在本发明中,该合成纤维优选为具有卷曲的卷曲变形纱线。通过 采用本发明方法将合成纤维加工为针织和机织织物时,大大改进了针 织和机织织物的吸水性。

针织和机织织物的吸水性可粗略分为两类。第一类为当水渗入并传入针织或机织织物或长丝的孔隙中使用的吸水性,第二种为当纤维本身吸水时使用的吸水性。当合成纤维出现卷曲时,长丝之间的孔隙增加。若使用卷曲纱线的针织和机织织物接触水,则水本身通过毛细作用很快渗入针织和机织结构或长丝的孔隙中,因此改进了吸水性。这意味第一种吸水性提高。

对于本发明能够吸湿和脱湿的合成纤维,纤维本身具有吸水性。这意味着本发明能够吸湿和脱湿的合成纤维具有第二种吸水性。

对于本发明的卷曲变形纱线,当进行针织和机织时,纱线或纤维本身具有卷曲。因此,当针织和机织织物表面接触水时,通过因卷曲带来的吸水作用,将水传播入针织或机织结构或长丝之间的孔隙内,由此通过纤维本身的吸水性吸入纤维内部。因此,本发明的卷曲变形纱线通过上述两种吸水性的协同作用具有优异的吸水性,结果具有与天然纤维一样或比天然纤维高的吸水性。

可使用任何卷曲方法,如假捻卷曲法、填充卷曲法和通过热流体 热喷射的喷射填充卷曲法。

在这些方法中,考虑到稳定的质量和费用,假捻卷曲法是优选的。通常可使用具有针型或圆盘型加捻机的假加捻机。将常规条件用作假加捻条件。通常采用假加捻系数 15,000 至 33,000 的假加捻条件。这里的假加捻系数用假加捻数 (T/m)与纤维旦尼尔 (d) 的平方根的乘积表示。然而,不受上述这些条件限制,只要提供本发明的效果即可。优选使用两步热机假加捻,其中热处理连续进行,以在假加捻后控制转矩。



通过使用这种方法,可由本发明能够吸湿和脱湿的合成纤维获得缠结和混纺纱。具体地,在本发明缠结和混纺纱中,将包括上述能够吸湿和脱湿的合成纤维的第一种纤维及包括聚酯纤维的第二种纤维缠结在一起。上述纤维共混物具有(第一种纤维)/(第二种纤维)的混合重量比=20/80至80/20,且第一种纤维具有比第二种纤维高的沸水收缩性。

在缠结和混纺纱中,第一种纤维必须是在 34℃x 90RH%条件下具有的吸湿性为一种尼龙 6 的 1. 5 倍或更大的聚酰胺纤维,以提供高吸水及吸湿和脱湿性能。若吸湿性低于尼龙的 1. 5 倍,则不能获得所需的抗静电性能和吸湿性能。

在第一种纤维中,作为用于包括改性聚环氧乙烷的聚酰胺,优选使用尼龙6、尼龙66、尼龙11、尼龙12、尼龙MXD(聚己二酰间苯撑二甲胺)均聚物,和上述这些尼龙的共聚物或其混合物。

皮芯型复合纤维优选用作第一种纤维。具有单独的改性聚环氧乙烷或改性环氧乙烷与聚酰胺的混合物的芯组分和聚酰胺皮组分的纤维 是特别合适的。当选取改性聚环氧乙烷和聚酰胺的混合物时,可以将 这两种聚合物熔混并预混得到母料切片。

由聚酰胺类形成的第一种纤维可按照常规方法制备。当将采用改性聚环氧乙烷的上述皮芯型复合纤维用作聚酰胺类纤维时,皮和芯的组成比可根据所用的聚合物或所需的性能变化。然而,优选的组成比为 15/85 至 85/15 (重量)。若芯组分的组成比低于此范围,则获得的缠结和混纺纱具有不良抗静电性能或吸湿和脱湿性能。另一方面,若此比例高于该范围,则会损害成纤性能,因此不是优选的。

作为包括聚酯纤维的第二种纤维的聚合物组分,使用均聚物如聚对苯二甲酸乙二醇酯、聚对苯二甲酸丙二醇酯和聚对苯二甲酸丁二醇酯。还使用通过将上述均聚物作为主组分与二羧酸如间苯二甲酸、间苯二甲酸 5-磺酸钠、萘二酸和己二酸或与其它二醇组分共聚获得的共聚物。此外,优选使用聚酯混合物。

对构成第二种纤维的聚酯纤维的单丝细度无特殊限制。若使用单



丝细度低于 1.5 d 的复丝纱线,则针织或机织织物可获得桃绒 (peach)感,并且改进了织物的吸水性。

当将由聚酰胺纤维形成的第一种纤维和由聚酯纤维形成的第二种纤维缠结并掺混时,可采用使用空气喷嘴的常规空气喷射变形技术和交织机等。掺杂数(指缠结或掺杂程度)可具有数值范围 20 至 120 次/m。

缠结和混纺纱线必须具有(第一种纤维)/(第二种纤维)的混合重量比=20/80至80/20, 优选30/70至70/30。若第一种纤维的混合重量低于20%,则不能提供所需的抗静电剂、吸水性、吸湿和脱湿性。若第一种纤维的混合重量比超过80%,则不能提供构成第二种纤维的聚酯的感。并且在碱处理中难以使用高程度碱还原法,该还原法用于整理采用纱线掺混物的机织织物,由此制造用于制造女衬衫和男女衬衫的织物。因此难以获得柔软感。此外,某些时候,用于对聚酯纤维染色的分散染料造成聚酰胺系纤维的污染增加,结果可使色牢度变差。

用作缠结和混纺纱线的第一种纤维的聚酰胺系纤维的沸水收缩性必须比用作第二种纤维的聚酯纤维的高。

这里的沸水收缩率通过如下方法测定和计算。

将纱线缠绕以通过绞机制备特定长度的绞纱,然后在初始荷载 0.1 g/d 下测量绞纱的长度。将绞纱在无荷载下在沸水中煮沸 30 分钟后,将其干燥。绞纱的长度(b)在初始荷载 0.1 g/d 下测量。沸水收缩率通过如下方程获得:

沸水收缩率(%) = [(a-b)/a] x 100

若聚酰胺系纤维的第一种纤维的沸水收缩率等于或低于聚酯纤维的第二种纤维的沸水收缩率,则主要通过聚酯纤维的单丝形成的线圈难以出现在聚酰胺系纤维的表面上,因此,在某些情况下,不能获得聚酯纤维的感或损害了对光的色牢度。



对聚酰胺系纤维与聚酯纤维之间的沸水收缩率差无特殊限制,但 优选聚酰胺系纤维的沸水收缩率比聚酯纤维高 3%, 优选 5%。

聚酯纤维的干收缩率比聚酰胺系纤维低,优选等于或低于2%。 下面测量干收缩率并通过如下方法计算。

在荷载 0.05 g/d 下测得纱线样品的长度(I₀) 为约 30 cm, 然后将该纱线在无任何荷载下在 160℃下放置 30 分钟。在荷载 0.05 g/d 下测量纱线的长度(I₁)。通过如下方程获得干收缩率:

干收缩率(%) = $[(I_0 - I_1/I_0)]$ x 100

若聚酯纤维的干收缩率低于聚酰胺,并低于2%,特别是低于3%,则显著提高针织和机织织物的膨松度和桃绒感。

对于本发明的缠结和混纺纱线,其抗静电性能优选等于或低于1,000V。这里的抗静电性能是按照 JIS (日本工业标准)测量用本发明的缠结和混纺纱线实施管针织后经常规方法染色的样品获得的值。

摩擦带电的静电势: JIS L-1094B 法

若样品的抗静电性等于或低于1,000V,则获得优良的抗静电效果,因此在干燥环境中如在冬天,不会出现因静电造成衣服缠在或粘附于身体上,或粘附灰尘。

本发明缠结和混纺纤维的吸水率优选等于或大于 150%。这里定义的吸水率按照如下方式计算:将在 25℃x 60 RH%条件下静置 2小时后的样品称重得到得到重量 W,然后按照 JIS-L19075.3 定义的方法在吸水一分钟后,获得重量 W₆₀。吸水率 R(%)由如下方程计算。

$$R(\%) = [(W_{60} - W)/W] \times 100$$

若吸水率等于或大于 150%, 在穿戴期间汗水优选被很快吸入衣服中。

本发明的缠结和混纺纱线优选具有吸湿率等于或大于 1.5%。这里吸湿率定义为在 25℃ x 65% 静置 2 小时后的湿含量与在 34℃ x 90RH%条件下静置 24 小时后的湿含量之差,若吸湿率等于或大于 1.5



%,则在穿戴期间汗蒸汽被很快吸入纤维内,且优选不会感觉到过分潮湿。

本发明的针织和机织织物为主要由上述缠结和混纺纱线构成的机织或针织织物。这种针织和机织织物可通过使用 100% 的上缠结和混纺纱线获得,并可通过将该缠结和混纺纱线与通过编织或针织方法获得的其它纱线混合获得,只要不降低本发明的性能即可。

概而言之,在本发明的缠结和混纺纱线中,作为第一种纤维的聚酰胺系纤维(与作为第二种纤维的聚酯系纤维一起构成缠结和混纺纱线)含具有高吸湿和脱湿率或高吸湿和脱湿率的尼龙4及吸水聚合物如聚乙烯基吡咯烷酮、聚醚酯酰胺和改性聚环氧乙烷,因此获得优异的吸湿和脱湿率及一定程度的吸水率。

此外,由于本发明的缠结和混纺纱线由聚酯纤维和沸水收缩率比 聚酯纤维高的聚酰胺系纤维构成,因此主要由聚酯纤维单丝形成的线 圈和孔隙通过染色方法中常用的热处理被强制出现在聚酰胺系纤维的 表面上。因此,本发明的缠结和混纺纱线可提供高吸水率。

此外,主要含上述缠结和混纺纱线的针织和机织织物可提供聚酯感,且同时可保持衣服的舒适性,而无任何滑爽或发粘湿感,因为在穿戴时,吸收汗水和湿气的溶胀聚酰胺系纤维不与皮肤接触。

此外,若将具有单丝细度等于或低于 1.5 d 并具有干收缩率等于或低于聚酰胺系纤维且等于或低于 2%的一种聚酯纤维用作聚酯纤维,则针织和机织织物可获得优异的膨松度和桃绒感。

构成本发明缠结和混纺纱线的聚酰胺系纤维的抗静电性具有摩擦带电的静电势约 2,000 V。与普通合成纤维比,正是在这种程度下,即使发生静电,衣物也不与皮肤粘附,但不能防止静电造成的灰尘粘附。除非摩擦带电的静电势等于或低于 1,000V,否则粘附灰尘不会消失。然而将聚酰胺系纤维和聚酯纤维一起用作本发明的缠结和混纺纱线,可获得高等级的静电性能。虽然原因尚不清楚,但本发明人解释如下:

考虑到聚酰胺和聚酯的摩擦电序, 当聚酰胺产生静电时, 它具有



正电荷。另一方面,当聚酯产生静电时,它具有负电荷。棉花、丝绸、人造纤维、乙酸酯和丙烯酸系纤维处于聚酰胺和聚酯的摩擦电序之间。通过与这些纤维接触,聚酰胺一旦带正电荷而聚酯一旦带负电荷,但接着这些电荷相互抵销,结果总电荷量变低。在此情况下,抵销的电荷量根据聚酰胺纤维与聚酯纤维的混合比而变化,但若混合比在上述范围内,则提供极好的抗静电性能。

下面详细解释本发明的非织造织物。

对于用作构成非织造织物的短纤维的皮组分或一部分皮组分的聚酰胺,可采用酰胺聚合物如尼龙 4、尼龙 6、尼龙 46、尼龙 66、尼龙 11、尼龙 12、尼龙 MXD6(聚己二酰胺间苯撑二甲),或含上述这些聚合物的共聚物或其混合物。此外,对于聚酯的酸组分,可提及芳族二羧酸如对苯二甲酸、间苯二甲酸、萘-2,6-二羧酸和脂族二羧酸如己二酸和癸二酸,或来自上述这些酸的酯。对于二醇组分,可提及二醇如乙二醇、二甘醇、1,4-丁二醇、新戊二醇、环己烷-1,4-二甲醇。还可使用由这些组分获得的酯聚合物或共聚物。还可加入对氧基苯甲酸、间苯二甲酸 5-磺酸钠。聚亚烷基二醇、季戊四醇和双酚 A 或将其共聚为上述酯系聚合物。

在本发明中采用上述改性聚氧亚烷基。

在本发明的非织造织物中,构成非织造织物的短纤维其芯组分的 改性聚氧亚烷基的重量比为纤维重量的 5 至 30 wt%。若该重量比低 于 5%,则该短纤维(即非织造织物)的吸湿和脱湿率降低。另一方 面,若该比例超过 30%,则吸湿和脱湿率优良,但观察到该短纤维(即 非织造织物)的拉伸强度降低的趋势。

在本发明的非织造织物中,当芯组分仅由改性聚氧亚烷基组成时,皮与芯的组成比(皮/芯组成比)具有皮/芯值(重量)=95/5至70/30。当皮组分由改性聚氧亚烷基和聚酰胺或聚酯的混合物组成时,对组成比无特殊限制,然而,考虑到成纤能力和短纤维(即非织造织物)的吸湿和脱湿性能,该组成比优选具有皮/芯值(重量)=60/40至40/60。若组成比值大于上述范围,则短纤维吸湿和脱湿性能变好,



但成纤能力变差,同时该短纤维(即非织造织物)的拉伸强度降低, 结果不能获得单丝的均匀截面。另一方面,若芯组分的配料比低于上 述范围,则随着过量的聚酰胺或聚酯分散于芯组分的改性聚氧亚烷基 中,使得该纤维具有过厚的皮组分,并且短纤维的吸湿和脱湿性能降 低。

在本发明的非织造织物中,上述短纤维基本上必须具有皮芯型组成。芯组分使短纤维具有吸湿和脱湿性,因此非织造织物具有吸湿和脱湿性能。此外,皮组分使短纤维具有成纤能力和拉伸强度,因此改进了非织造织物的拉伸强度。

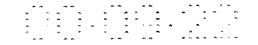
该短纤维可具有多芯型皮芯结构以及常规皮芯结构。此外,若短纤维基本上具有皮芯型截面,则对短纤维的横截面无特殊限制。该截面可从通用纤维中采用的截面中选取,如多叶型、椭圆型等以及常见的环形截面。可将这些聚合物熔化并预混得到母料切片或干混。

在本发明的非织造织物中,若必要,可在提供本发明效果的范围 内将皮芯型短纤维的芯组分与吸水性聚合物如聚丙烯酸钠、聚-N-乙烯 基吡咯烷酮、聚(甲基)丙烯酸或上述聚合物和聚乙烯醇的共聚物混 合。

此外,若必要可在提供本发明效果的范围内将皮芯型短纤维的芯组分和/或皮组分与多种添加剂如消光剂、着色剂、阻燃剂、除臭剂、耐光剂、耐热剂和抗氧剂混合。

特别是,在皮组分中优选使用苯并三唑类耐光剂并在芯部分使用酚类抗氧剂以改进耐热和耐晒牢度。对于苯并三唑类耐光剂,优选使用 2-(2-羟基-3,5-二叔戊基苯基)苯并三唑("Seesorb704" shipuro Kasei Kaisha LTD.),对于酚类抗氧剂优选使用 2-叔戊基-6-(3,5-二叔戊基 2-羟基苄基)-4-叔戊基苯基丙烯酸酯("Sumilizer GS" Sumitomo Chemical Co., LTD.)。

在本发明的非织造织物中,通过在部分加热和压制粘结区域中的 各组分之间加热和压制粘结性,并通过基于各组分纤维之间的热粘结 处理(通过在烘箱或在其它装置中的热粘结处理)的点焊接,保持非



织造织物结构。换言之,通过经皮芯型纤维的皮组分的粘结保持该结构。

例如通过将材料在加热轧花辊筒与光滑金属辊之间压制,获得部分加热和压制的粘结性。将与轧花辊上的轧花图形接触的纤维熔化并粘附在一起,由此形成点子熔化区域。通过这种部分加热和压制粘结使非织造织物具有诸如形状保持和尺寸稳定性及拉伸强度的机械特性。

此外,可采用公知的方法通过热粘结处理将组分纤维点熔接在一起。可将热空气循环型干燥器、热空气流通型干燥器、抽吸圆筒干燥器和杨琦圆筒干燥器作为热处理装置。加热处理温度和时间根据纤维的皮组分的熔点合适地选取。此外,在热处理之前可采用针刺处理。

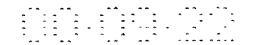
当将这种热粘结处理用于得到非织造织物时,可将具有低熔点的 粘结剂纤维加入组分纤维中。在这种情况下对粘结剂纤维的材料无特 殊限定。然而,对于构成粘结剂纤维的聚合物,与配料纤维的皮组分 具有良好相溶性且熔点比皮组分聚合物低 5 度以上的聚合物是优选 的。

此外,本发明的非织造织物通过组分纤维之间的三维缠结保持非织造织物的形状。例如,组分纤维之间的这种三维缠结通过将高压液体喷射于纤维网上形成。这种三维缠结使非织造织物具有形状保持性、实际足够的拉伸强度和柔软性。

本发明的非织造织物可按照下面的方法有效生产。

将构成短纤维的皮组分的聚酰胺或聚酯,和构成芯组分的上述聚合物(即改性聚氧亚烷基或该改性聚环氧亚烷基与聚酰胺或聚酯的混合物)分别熔化,将该熔化的聚合物用已知的复合型喷嘴纺丝。将该熔纺丝经已知的冷却设备冷却和油化后,将该长丝通过辊收卷得到未拉伸的纱线。将该纱线收卷后,将其在不进行卷取下拉伸。将如此获得的拉伸纱线用卷曲设备如填塞箱进行机械卷曲,然后切割为预定长度,得到短纤维。

作为拉伸方法,使用在不加热或加热条件下的一步或多步拉伸



机。在拉伸该未拉伸纱线的步骤中拉伸比例或拉伸温度可按照采用的聚合物类型或用作芯组分的改性聚氧亚烷基的量合适地选取。

机械卷曲的卷曲数为 8 至 35 次/25 mm, 优选 10 至 30 次/25 mm。 若卷曲数低于 8/25 mm,则未打开的部分容易在接着的梳理步骤中获 得。另一方面,若卷曲数大于 35/25 mm,则容易获得棉结。

卷曲百分比优选等于或大于5.0%。若卷曲百分比低于5.0%,则 在接着的梳理工艺中纤维的共粘结性变差,因此在纤维网中容易获得 不均匀密度。

然后将该短纤维用梳理机器梳理,并获得梳理纤维网。本发明的 短纤维非织造织物通过对提供的梳理纤维网进行部分加热和压制粘结 以使组分纤维具有热和压制粘结性,通过在烘箱中进行热处理或通过 高压液体处理具有三维缠结组分纤维获得。

梳理纤维网中的纤维可按照选取的任何方法排列,如具有在梳理 机器的机器方向排列的组分纤维的平行纤维网,具有以无规或半无规 纤维网排列的组分纤维的无规纤维网(其中组分纤维排列于两者中 间)。

用于制造纤维网的原料纤维,即本发明的非织造织物的组分纤维,可含有至少预定量的上述短纤维。因此,本发明的短纤维可单独使用或与其它短纤维混合使用。

当将该纤维网在获得部分加热和压制粘结性的方法中进行处理 时,使用加热的轧花辊和光滑面金属辊,将与轧花辊上的轧花图形接 触的纤维熔化并使该纤维粘附形成点熔化区域。

这种部分加热和压制的粘结点在纤维网的表面中具有特定的面积,并且各压制粘附点不必总是环形的,该点优选具有面积 0.1 至 1.0 mm²,和定位密度(即压制粘附点密度)为 2 至 80 个点/cm²,更优选 4 至 60 个点/cm²。若压制粘附点密度低于 2 个点/cm²,则不会提高通过加热和压制粘结处理获得的非织造织物的机械性能如形状保持性能、拉伸强度或尺寸稳定性。另一方面,若密度超过 80 个点/cm²,则非织造织物的柔韧性和膨松度降低。加热和压制粘结面积比(定义为所



有加热和压制的面积与纤维网的总面积比)为2至30%,优选4至20%。若上述比例低于2%,则通过加热和压制粘结处理获得的非织造织物的机械性能如形状保持性能、拉伸强度或尺寸稳定性不能提高。另一方面,若上述比例超过30%,则非织造织物的柔韧性和膨松度降低。

当组分纤维为通过高压液体处理进行三维缠结时, 可使用已知方法。

例如,存在一种其中使用具有排列的多个直径 0.05 至 1.0 mm,优选 0.1-0.4 mm 的喷嘴的仪器的方法。该方法从上述喷嘴中喷出注射压力 40-100kg/m²G 的高压液体。喷嘴在纤维网的伸展方向的正交方向排成一排。这种喷射处理可施加在纤维网的一边或两边。在一边处理中,若喷嘴排列为多条直线,在第一步中将喷射压力设定得较低,在第二步中设定得较高,则获得具有均匀和致密缠结及均匀形状的非织造织物。

通常使用常温和高温水作为高压液体。喷嘴与纤维网的距离优选为1至15 cm。若该距离低于1 cm,则不合适地获得纤维网的无序形状,另一方面,当此距离明显超过个15 cm 时,则与纤维网冲击的液体流的冲击强度降低,导致纤维的不良三维缠结。在连续方法或分离方法中可采用这种高压液体处理。

当在高压液体处理后从纤维网中除去过量水时,可使用任何已知方法。例如,可使用挤水机如轧布机辊除去残余水,然后将该纤维网通过干燥装置如热空气干燥器干燥。

实施例

本发明通过下面的实施例具体说明。然而,本发明不受这些实施例限制。

在下面解释的实施例和比较例中,通过如下方法进行各种物理性能测量。

(1) 改性聚氧亚烷基的熔体粘度



将改性聚氧亚烷基 1.5 g 用作测量样品,并使用流动测试仪 (CFT-500 D, 由 Shimadzu Corporation 制造),在荷载 50 kg/cm²、温度 170℃,和模头直径 1 mm、模头长度 1 mm 下测量。

(2) 改性聚氧亚烷基的吸水性能

称取 1 g 改性聚氧亚烷基加入 200 m1 纯水中, 搅拌 24 小时后, 将样品用 200 目金属网过滤,将过滤的凝胶重量定义为吸水能力[g(纯水)g/[树脂]]。

- (3) 吸湿和脱湿
- (a) 将针织的管织物或非织造织物样品在 105℃下干燥 2 小时后,将其称重获得重量 W。。
- (b) 然后将该样品在 25℃ x 60 %RH 条件下静置 24 小时后,测量样品的重量 W₁。
- (c) 将该样品转移入温度 34℃ x 90% RH 的气氛下, 并在 30 min 后测量样品重 W₂。
- (d) 测量 W₂后,将该样品在相同的条件下放置 24 小时。然后测量样品重 W₃,在下一步中,将样品转移入 25℃x 60 RH%的条件下。将该样品放置 30 min 后,测定样品重 W₄。
- (e) 测量 W₄后,用市购的洗涤剂和家用洗衣机对其进行常规洗涤,然后将样品在室外阳光下干燥。

将上述操作(b)至(c)作为一次循环重复5次,用下面的方程测定重复5次后的吸湿和脱湿率。

吸湿率(%) =
$$[(W_2-W_1)/W_0] \times 100$$

脱湿率(%) = $[(W_3-W_4)/W_0] \times 100$

(4)b 值

用 Machbeth 公司制造的 MS-2020 型分光光度计测定针织管织物或非织造织物样品的光反射。b 值由国际照明协会定义的色差方程 CIEL-AB 确定。(实际结果由分光光度计自动输出)。在测量时为将来自针织管织物之外的反射光的影响降至最低,将针织管织物或非织造织物折叠,通过肉眼观察检测光不通过结构的间歇后,进行测量。



纤维生产后,将纤维放置在其中不控制温度/湿度的阳光入射但阳光不直射的室内30天。然后用此纤维制造针织管织物。

(5) 色牢度-1

按照 JIS L 0844 进行测量 (证明褪色)

(6) 吸湿后的感

用手进行敏感试验,无滑爽感觉: o,很小的滑爽感觉: Δ,滑爽不适合用作布料: x。

(7) 吸水性-1

按照 JIS L 1018 进行测量(水滴法和 Byreck 法)。对于 Byrec 法, 在 3 min 后进行测量。

(8) 吸水性-2

将样品在 25 \mathbb{C}_{X} 60% RH 条件下放置 2 小时后,测量吸水前的样品重 \mathbb{W}_{0} 。通过 JIS L-1907 5.3 规定的吸水测量法测量吸水 1 分钟后的重量 \mathbb{W}_{00} 。通过下面的方程测定吸水率 \mathbb{R}_{00}

 $R(\%) = [(W_{60} - W)/W] \times 100$

(9) 抗静电性按照 JIS 测量

半衰期: JIS L-1094A 法

(10) 色牢度-2

按照如下 JIS 对染色样品测定褪色和染色牢度。

对光的色牢度: JIS L-0842

对洗涤的色牢度: JIS L -0844

对汗水的色牢度: JIS L-0848

对摩擦的色牢度: JIS L-0849

(11) 滑爽感

将用上述吸水性-2的方法将样品在水中暴露 1 分钟后, 通过感觉试验测定样品的感,并将其分为两个等级"有"和"无"

(12) 聚酯感



通过感觉试验测定聚酯的感"有"或"无"。

(13) 膨松度

通过感觉和目测试验测定膨松度"有"或"无"。

(14) 聚酰胺的相对粘度

通过常规方法用浓度 96 wt%的硫酸作为溶剂在样品浓度 1g/100 cc 和 25℃条件下测量。

(15) 聚酯的相对粘度

通过常规方法用相同量的苯酚和四氯乙烷的混合物在样品浓度 0.5 g/100 cc和 25℃条件下测量。

(16)非织造织物重量

在通常条件下制备 10 片 10 cm x 10 cm 的非织造织物,并将其在达到湿气平衡后称量(按克记)。计算所得重量得到每单位面积的均匀重量(g/m^2)。

(17) 非织造织物的拉伸强度

按照 JIS L-1096 法进行测量。具体地,在横行和纵行方向制备宽 2.5 cm 长 20 cm 的 10 个样品。用恒定速度的拉伸试验机(Tensilon UTM -4-1-100, Toyo Baldwin Co.)并在样品条间隔 10 cm 和拉伸速率 10 cm/min 下测量样品。将在断裂荷载下获得的平均荷载值(g/2.5 cm 宽)定义为拉伸强度(g/2.5 cm 宽)。

(18) 非织造织物的耐弯曲性

制备 5 片样品 (10 cm 长, 5 cm 宽)。将各样品在截面方向变为管型。将该样品管用恒定速度的拉伸试验机(Tensilon UTM-4-1-100, Toyo Baldwin Co.)在压制速度 5 cm/min 下沿轴向压制。5 个样品的平均最大荷载 (g) 定义为非织造织物的耐弯曲性 (g)。

实施例 1-4

将尼龙6或聚对苯二甲酸乙二醇酯用作成纤聚合物。对于吸湿和脱湿组分,使用作为聚环氧乙烷、1,4-丁二醇和二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯的反应产品获得的改性聚环氧乙烷(吸水率35 g/g,熔体



粘度 4000 泊)或该改性聚环氧乙烷与成纤聚合物的混合物。将该聚合物用皮芯型喷嘴熔纺,然后拉伸。获得 50 d/24f 的拉伸纱线。按照 JP-A-6-316623 中描述制备吸水树脂的已知方法获得上述改性聚环氧乙烷。

纺丝条件和评估结果在表1中给出。在表1中,除非有特殊解释, 比例表示重量比。

表 1

			实施例1	实施例 2	实施例3	实施例 4	实施例 5
纺丝条	芯组分	聚合物	N6+PEO	N6+PEO	PEO	PET+PEO	N6+PEO
件		共混比	70/30	80/20	100	70/30	80/20
	皮组分	聚合物	N6	N6	N6	PET	N6
		共混比	100	100	100	100	100
	芯/皮比值	列	40/60	50/50	20/80	20/80	50/50
评估	吸湿率1	(%)	9. 5	7. 9	12. 2	2. 2	4. 4
	脱湿率1	(%)	10.7	9. 2	14. 4	2. 6	4. 8
	吸湿率 5	(%)	9.8	8. 0	12. 0	2. 4	4. 5
	脱湿率 5	(%)	10.7	9. 4	14. 3	2. 6	4. 8
	b值		2. 5	1. 6	2. 1	3: 0	1. 4
	色牢度(等级)	4-5	5	3-4	4	5
	吸湿时的	感觉	0	0	0	0	0

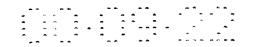
注: N6: 尼龙 6

PET: 聚对苯二甲酸乙二醇酯

PEO: 改性聚环氧乙烷

实施例 5

用填塞箱对实施例 2 中获得的能够吸湿和脱湿合成纤维进行卷曲。然后将纤维切割为 51 mm 长,获得单丝细度 2.2 旦尼尔的短纤维。将获得的短纤维与常规尼龙 6 短纤维 (纤维长度 51 mm,单丝细



度2.5旦尼尔)按重量比50/50混合,并进行纺丝,得到40支纺丝纱线。

使用的纺丝条件和评估结果在表1中给出。

如表 1 所示,显然,实施例 1 至 5 中获得的所有合成纤维具有优异的吸湿和脱湿性能和经长期贮存后的很小色调变化。这些合成纤维可在实际中用作服装材料和衣服衬里。

比较例 1

在实施例 2 中, 将具有芳环的 4, 4'-二苯基甲烷二异氰酸酯用作改性聚环氧乙烷的原料代替二环己基甲烷-4, 4'-二异氰酸酯。除了这些变化外, 使用与实施例 2 相同的方法, 并获得 50 d/24 f 的拉伸纱线。

获得的纤维的吸湿和脱湿率几乎在与实施例 2 相同的范围内, 但在制造 30 天后的 b 值为 13.7, 且纤维明显变黄。

比较例2和3

测量不包括吸湿和脱湿组分的常规尼龙 6 纤维和聚对苯二甲酸乙二醇酯纤维的吸湿率。吸湿率仅分别为 0.9% 和 0.3%,脱湿率仅分别 为 0.7% 和 0.2%。

实施例6至8

与实施例 1 至 5 一样,将尼龙 6 或聚对苯二甲酸乙二醇酯用作成纤纤维。对于吸湿和脱湿组分,使用作为聚环氧乙烷、1,4-丁二醇和二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯的反应产品获得的改性聚环氧乙烷(吸水率 35 g/g,熔体粘度 4000 泊)。并使用成纤聚合物与吸湿和脱湿组分的共混物。用皮芯型喷嘴(其中混合物位于芯位置)在纺丝速度 3600 m/min 下纺出高取向的 50d/24f 未拉伸纤维。按照 JP-A-6-316623 中描述制备吸水树脂的已知方法获得上述改性聚环氧乙烷。

用顺序装有进料辊、假加捻加热器、针型加捻设备、输送辊、络筒机的假加捻机对该高度取向的纤维进行变形。



假加捻和卷曲变形纱线的纺丝和加捻条件及评估结果在表 2 中给出。在表 2 中,除非有特殊解释,比例表示重量比。

表 2

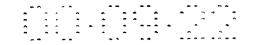
			· 	X 2	,	·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	,
			实施例 6	实施例7	实施例8	实施例 9	比较例 4	比较例 5
纺丝条件	芯组分	聚合物	N6+PEO	N6+PEO	PET+PEO	PE0	N6+PEO	N6
		共混比	70/30	85/15	70/30	100	85/15	100
	皮组分	聚合物	N6	N6	PET	N6	N6	N6
		共混比	100	100	100	100	100	100
	芯/皮比		40/60	50/50	20/80	20/80	50/50	50/50
假加捻条	拉伸比		1. 15	1. 25	1. 38	1. 20	1. 25	1. 25
件	温度(℃))	170	180	190	175		180
	假加捻数	(T/m)	3100	4200	4600	3600	_	4200
	假加捻系数	数	21000	27000	28000	24000	_	27000
	假加捻后的	为细度(d)	44	41	37	43	42	41
评估	吸湿率 1 ((%)	9. 5	6.8	2. 3	12. 3	6.8	1. 0
	阮湿率1 ((%)	10. 7	7.8	2. 7	14.6	7.8	0.8
	吸湿率5((%)	9. 7	7.0	2. 2	12. 4	6.8	0. 9
	既湿率5((%)	10.8	8. 0	2. 6	14. 7	7. 9	0.8
	吸水率	水滴	低于1秒	低于1秒	低于1秒	低于1秒	50.6秒	低于1秒
		Byreck	11.5cm	10. 4cm	7.4cm	13.9cm	3. 6ст	6.6сш
	b值		2. 7	1.9	4. 0	3. 6	1. 5	1. 9
	色牢度(4	等级)	4-5	5	4	4	5	5
	吸湿时的点	感觉	0	0	0	0	0	0

注: N6: 尼龙 6

PET: 聚对苯二甲酸乙二醇酯

PEO: 改性聚环氧乙烷

实施例 9



仅用改性聚环氧乙烷形成皮芯复合纤维的芯组分,并用聚对苯二甲酸乙二醇酯形成皮组分。芯/皮比例为20/80 (重量)。除了这些变化外,使用与实施例6-8相同的方法,并获得假加捻和卷曲变形纱线。

使用的纺丝和加捻条件及假加捻纱线的评估结果在表 2 中给出。

比较例 4

使用实施例 6 的高度取向的未拉伸纤维。该纱线在不进行假加捻下按实施例 6 的拉伸比进行拉伸,并获得拉伸纱线。

比较例 5

不使用改性聚环氧乙烷。除了此变化外,实施与实施例 6 相同的方法,得到仅尼龙 6 的假加捻纱线。

比较例 4 和 5 中的假加捻和卷曲变形纱线的纺丝和加捻条件及评估结果在表 2 中给出。

从表 2 中显而易见,实施例 6 至 9 中获得的加捻纱线具有优异的 吸湿和脱湿性能、吸水性及经长期贮存后的很小色调变化。当将它们 加工提供针织和机织织物时,它们具有优良色牢度、吸湿时无滑爽感, 且它们在衣料用途中提供最合适的变形纱线。

另一方面,在比较例 4 中获得的无卷曲的纱线具有不良吸水性。 此外,比较例 5 中无改性聚环氧乙烷的卷曲变形纱线具有不良吸湿和 脱湿性能。

实施例 10

将85份具有相对粘度2.6(在间甲酚溶剂中浓度0.5 g/dl和温度20℃下测量)的尼龙6和15份作为聚环氧乙烷、1,4-丁二醇和二环己基甲烷-4,4′-二异氰酸酯的反应产品获得的改性聚环氧乙烷(吸水率35 g/g,熔体粘度4000泊)干混。将该干混混合物用作芯组分并将上述尼龙6用作进行熔混的皮组分。获得具有芯/核重量比=



50/50 的皮芯型复合纤维。在使用 12 个孔的喷嘴的纺丝方法中,将聚合物在 255℃下进行熔纺。然后将纱线通过 18℃的空气流冷却、油化、并按 1300 m/min 卷绕。然后将纱线按拉伸比 3.0 拉伸,获得 50d/24f 皮芯型复合纤维。按照 JP-A-6-316623 中描述制备吸水树脂的已知方法获得上述改性聚环氧乙烷。

获得的聚酰胺系纤维具有沸水收缩率 12.8% 和干收缩率 6.5%。

然后使用相对粘度 1.38 (在浓度 0.5 g/d1 和温度 25℃的条件下在苯酚和四氯乙烷的混合溶剂中测量)的相同重量的聚对苯二甲酸乙二醇酯熔纺。在使用 36 个孔的喷嘴的纺丝方法中,将聚合物在 285℃下进行熔纺。然后将纱线通过 18℃的空气流冷却。然后将该纱线油化、并按 3600 m/min 卷绕,并按拉伸比 1.5 拉伸,获得 50d/36f 皮芯型复合纤维。

获得的聚酯系纤维具有沸水收缩率 5.1% 和干收缩率 4.6%。

将通过上述方法获得的聚酰胺系纤维和聚酯纤维用 Dupont Chemical Co. 制造的交织机 JD-1 在纱线速度 600 m/min、空气压力 1kg/cm²和加料比例 2.0%条件下进行交织,由此获得本发明的缠结和混纺纱线。

获得的缠结和混纺纱线的交织数为 58 /m。

然后用上述纱线混合物作为经和纬纱线获得具有经纱密度 120/2.54 cm 和纬纱密度 87/2.54 cm 的平面机织织物。将该坯料织物进行清洗、预定形、苛化(苛化还原重量比例 18.2%)并用 1% owf Sumikaron Yellow ERPD(Sumitomo Chemical Co. LTD 分散染料)和 1% owf Lanaset Yellow 2R (Japan Ciba-Geygy Co., LTD. 酸性染料)在 120%下染色 30 分钟。然后将该织物在还原清洁方法中处理,在 110%下干燥 60 分钟,在 170%下热定形 30 秒。由此获得本发明的织物。

缠结和混纺纱线及织物的评估结果在表3中给出。



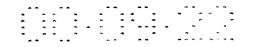
表 3

			実施例 10	比较例6	比较例7	比较例8	比较例 9
纺丝条件	纱线共混物	重量比 A/B	50/50	50/50	17/83	83/17	50/50
	聚酰胺系纤	- 维吸湿率	12. 6	5. 4	12.6	12.6	12. 4
	(34°C × 90°	%RH)			·		
	沸水收缩	聚酰胺系纤维	12.8	11.6	12. 3	13.8	4.7
	率 (%)	聚酯纤维	5. 1	5. 1	4. 7	5. 6	5. 1
评估	吸湿率1(%)	4. 4	1.8	1. 5	6.9	4. 3
	 成湿率1(%)	4. 6	1. 7	1.6	7. 2	4. 4
	吸湿率5(%)	4. 5	1.6	1. 3	7. 1	4. 1
	吸湿率5(%)	4. 8	1.8	1. 5	7.3	4. 1
	b值		1.2	1.4	0.4	2.6	1. 1
	吸水性(%)	R	213. 7	72.8	174. 4	206. 9	82. 1
	抗静电性	半衰期(秒)	9	60↑	60 t	60 t	12
		摩擦带电静电势(V)	580	4200	4100	4500	680
	色牢度	对光	4	4	4	少于4	少于4
	褪色/着	对洗涤	4-5/4	5/4-5	5/4-5	4/1-2	4-5/4-5
	色(等级)	对汗液(碱性)	4-5/4	5/4-5	5/4-5	4-5/2	4-5/4-5
		对摩擦(湿)	4	4	4	2-3	4
	滑爽感觉		没有	没有	没有	有	有
	聚酯感觉		有	有	有	没有	没有
	膨松感		有	有	有	没有	有

注: 聚酰胺系纤维, B:聚酯纤维

比较例 6

用尼龙 6 取代实施例 10 中用作芯组分的改性聚环氧乙烷与尼龙 6 的混合物。除了尼龙 6 带来的变化,实施与实施例 10 相同的方法,获得对比织物。



比较例7和8

将聚酰胺系纤维的细度从 50d/12 至 20d/4f (比较例 7)分别变为 120 d/24f (比较例 8)。此时聚酯纤维的细度分别从 50d/36f 分别变为 100 d/68 f (比较例 7)和 25 d/12f (比较例 8)。除此之外,实 施与实施例 10 相同的方法并获得对比织物。

比较例 9

将聚酰胺系纤维的沸水收缩率从12.8%变为4.7%,同时干收缩率从6.5%变为2.3%。除此之外,实施与实施例10相同的方法并获得对比织物。

比较例 6 至 9 中获得的缠结和混纺纱线及织物的评估结果在表 3 中给出。

如表 3 所示,显然,实施例 10 中获得的缠结和混纺纱线具有优良的吸湿和脱湿性能且不变黄。此外,由此缠结和混纺纱线获得的织物具有优异的吸水性、吸湿和脱湿性能、抗静电性能,同时保持聚酯的感。与此同时,该织物润湿时不具有滑爽感,并且适合用作衣服的舒适材料、此外具有桃绒感觉。

在聚酰胺系纤维芯部分不具有改性聚环氧乙烷的比较例 6 的机织织物中和在缠结和混纺纱线中具有少量聚酰胺系纤维的比较例 7 的机织织物中,获得聚酯的感,但它们仅具有不良吸水性、吸湿和脱湿性及抗静电性。在比较例 8 的缠结和混纺纱线中具有过量聚酰胺系纤维的机织织物具有优异的吸水性及吸湿和脱湿性。然而,织物具有不良抗静电性和色牢度,且不具有聚酯感和在润湿时具有滑爽感觉。比较例 9 中机织织物(其中聚酰胺纤维的沸水收缩率比聚酯纤维的低)具有优异吸湿和脱湿性、抗静电性、色牢度。然而,该织物具有不良吸水性和润湿滑爽感,且无聚酯的感。

实施例 11

按与实施例 10 相同的方法获得 40 d/12f 聚酰胺系纤维。获得的



聚酰胺系纤维具有沸水收缩率 12.8%, 干收缩率 6.5%。

40 d/48 f 聚酯纤维通过实施例 10 相同的方法获得。将获得的纤维通过用非接触加热机在温度 350℃、松弛比 20% ((输送速度-卷取速度)/卷取速度 x 100 和速度 600 m/min 的条件下的热松弛法处理获得的纤维,得到实施例 11 的聚酯纤维。获得的聚酯纤维具有沸水收缩率 1.6%和干收缩率-3.4%。

将根据上述方法获得的聚酰胺系纤维和聚酯纤维通过用 Dupont Chemical Co. 制造的交织机 JD-1 在纱线速度 600 m/min、空气压力 3 kg/cm²和超喂比例 2.0%条件下进行空气交织缠结,由此获得本发明的缠结和混纺纱线。获得的缠结和混纺纱线的掺杂数为 60/m。

在下一步中, 按与实施例 10 相同的方法使用缠结和混纺纺线得到机织织物。

获得的缠结和混纺纱线及机织织物的评估在表 4 中给出。

实施例 12

使用具有沸水收缩率 1.9%和干收缩率-2.5%的 40d/12f 聚酯纤维。除此之外,实施与实施例 11 相同的方法,得到缠结和混纺纱线及机织织物。

获得缠结和混纺纱线及机织织物在表 4 中给出。

实施例 13

将实施例 10 中获得的改性聚环氧乙烷(吸水率 35 g/g, 熔体粘度 4000 泊)用作芯组分,并将具有相对粘度 2.6(在间甲酚溶剂中;浓度 0.5 g/dl 和温度 20℃条件下测量)的尼龙 6 用作皮组分。熔纺具有芯组分/皮组分重量比 20/80 的皮芯型复合纤维。在使用 12 个孔的喷嘴的纺丝方法中,将聚合物在 255℃下进行熔纺。然后将纱线通过 18℃的空气流冷却,接着将该纱线油化、按 1300 m/min 卷绕,并按拉伸比 3.0 拉伸,获得 50d/12f 皮芯型复合纤维。

该聚酰胺系纤维具有沸水收缩率 15.8%, 干收缩率 7.1%。



将根据以上获得的聚酰胺系纤维和实施例 11 的聚酯纤维通过用 Dupont Chemical Co. 制造的交织机 JD-1 在纱线速度 600 m/min、空气压力 1 kg/cm²和超喂比例 2.0%条件下进行空气交织,由此获得本发明的缠结和混纺纱线。获得的缠结和混纺纱线的掺杂数为 54/m。

用该缠结和混纺纱线通过与实施例 10 相同的方法获得本发明的 平面机织织物

获得的缠结和混纺纱线及机织织物的评估在表 4 中给出。

比较例 10

使用具有沸水收缩率 15.3%和干收缩率 14.3%的聚酯纤维。除此之外,实施与实施例 11 相同的方法,得到对比机织织物。

比较例 11

使用实施例 11 中所用的两种聚酰胺系纤维和 20/16 f 聚酯纤维, 并按与实施例 11 相同的方法获得缠结和混纺纱线和机织织物。

比较例 12

使用实施例 11 中所用的聚酰胺系纤维和 180d/48 f 聚酯纤维, 并按与实施例 11 相同的方法获得缠结和混纺纱线。

使用与实施例 11 相同的方法,获得具有经纱密度 80/2.54 cm 和纬纱密度 60/2.54 cm 的对比平面机织织物。

比较例 10 至 12 中获得的缠结和混纺纱线及机织织物的评估一并在 表 4 中给出。



表 4

			实施例 11	实施例 12	实施例 13	比较例 10	比较例 11	比较到 12
纺丝条	纱线共混物	重量比 A/B	45/55	50/50	50/50	50/50	83/17	17/83
件	聚酰胺系纤	维吸湿率	12. 6	12. 6	14. 6	12.6	12. 6	12.6
	(34°C × 90%	SRH)						
	聚酯纤维的	单丝细度 d	1.0	3.3	1.0	0. 83	2.5	2. 9
	沸水收缩率	聚酰胺系纤维	12.8	12.8	15.8	12. 8	12.8	12.8
	(%)	聚酯纤维	1.6	1. 9	5.1	15.3	2. 6	2. 1
	干收缩率	聚酰胺系纤维	6. 5	6. 5	7.1	6.5	6.5	6. 5
	(%)	聚酯纤维	-3.4	-2.5	-3.1	14.3	-0.5	-1.8
评估	吸湿率1(9	6)	4. 0	4.4	5.0	4.2	7.3	1.4
	脱湿率1 (9	%)	4. 2	4. 6	5. 2	4.4	7.6	1.5
	吸湿率 5 (9	%)	3. 9	4. 5	4.9	4. 3	7.1	1.4
	吸湿率 5 (9	K)	4.3	4.8	5.3	4. 5	1.7	1.5
	b值		1.6	1.4	1.5	2. 1	1.8	0.8
	吸水性(%)	R	235	180	257	195	160	145
	抗静电性	半衰期(秒)	11	10	8	12	29	60 T
		摩擦带电静电势(V)	610	590	520	700	2300	3900
	色牢度	对光	4	4	4	4	4	4
	褪色/着	对洗涤	5/4	4-5/5	4-5/4	4/3-4	4/3-4	4-5/5
	色(等级)	对汗液(碱性)	4-5/4	4-5/4	4-5/4	4/2-3	4/2-3	5/4-5
		对摩擦(湿)	4-5	4-5	4	3-4	3-4	4-5
	滑夷感觉		没有	没有	没有	有	有	没有
	聚酯感觉		有	有	有	有	没有	有
	膨松感		有	有	有	没有	没有	有

从表 4 显而易见,实施例 11 和 12 中获得的缠结和混纺纱线具有优异的吸湿和脱湿性,且不会变黄。此外,由该缠结和混纺纱线制备



的织物具有聚酯感、优异吸水性、吸湿和脱湿性、抗静电性和膨松感。它在润湿时无滑爽感,且适合用作衣服的舒适材料。此外,实施例12中获得的机织织物具有桃绒感。

实施例 13 中使用缠结和混纺纱线的机织织物具有聚酯感、优异吸水性、吸湿和脱湿性、抗静电性。它在润湿时无滑爽感,且适合用作衣服的舒适材料。此外,它具有粉末感。

另一方面,比较例 10 的机织织物具有优良的吸水性、吸湿和脱湿性。然而,在该织物中,不能获得聚酯感,原因在于聚酰胺系纤维的沸水收缩性比聚酯纤维的大。此外,色牢度差,且不能获得膨松感。在比较例 11 中的机织织物中,由于聚酰胺系纤维在缠结和混纺纱线中的重量比过大,因此尽管吸水及吸湿和脱湿性优良,但抗静电性和色牢度差。此外,它不具有聚酯的感或膨松感,且润湿时具有滑爽感。在比较例 12 的机织织物中,由于聚酰胺系纤维在缠结和混纺纱线中的重量比小,因此,尽管它呈现聚酯感,但吸水性、吸湿和脱湿性及抗静电性差。

实施例 14

将具有相对粘度 2.6 的尼龙 6 用作皮组分,并将具有相对粘度 2.6 的尼龙 6 和具有吸水性 35 g/g、熔体粘度 4000 泊的改性聚环氧乙烷的混合物 ((尼龙 6/改性聚环氧乙烷)(重量比)=85/15)用作芯组分。熔纺具有芯/皮重量比 50/50 的皮芯同轴环型复合纤维。将该纤维拉伸、机械卷曲并切割为预定长度,得到短纤维。改性聚氧亚烷基以重均分子量 2000 的聚环氧乙烷、1,4-丁二醇和二环己基甲烷-4,4′-二异氰酸酯的反应产品获得。

具体地,将上述聚合物分别熔化,用复合型喷嘴在纺丝温度 260 C、出料速率 1.04 g/min/孔条件下熔纺。将该纱线通过常规冷却装置冷却并以收卷速度 1200 m/min 收卷得到未拉伸纱。将获得的多根未拉伸纱线合在一起并在 60℃下以拉伸比 2.6 拉伸。将该拉伸纱线在填塞箱中处理,得到具有卷曲数 22/25 mm 的机械卷曲,将其切割为



纱线长度 51 mm, 得到单丝细度 3.0 旦尼尔的短纤维。

在下一步中,将该短纤维用不规则梳理机梳理,得到纤维网。然后用加热和压制轧花机使该非织造纤维网具有部分加热和压制的粘性。如此获得具有重量 50 g/m²的非织造织物。

在加热和压制处理中,使用具有投影点面积 0.6 mm²和点密度 20/cm²及压制面积率 13.2%的轧花辊,和加热的光滑面金属辊。处理温度,即轧花和光滑面金属辊的表面温度设定为 190℃。

获得的纱线和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

ಬ	
**	

							ر خ								
		-	实施例14	实差例 15	实施例 16	实施例 17	实施例 18	实施例 19	实美例 20	比较例 13	比较例14	比较例 15	比较例 16	比较例17	
季	‡9	共混材料	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0	N6/PA0*	N6/PA0	N6/PA0	
地	型	共混比	85/15	70/30	70/30	90/10	40/60	70/30	90/10	92/5	30/70	85/15	85/15	85/15	٠
*	*	PAO 熔体粘度(消)	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	5000	009	35000	
#	皮组分	\$	N6	N6	N6	NG	N6	9N	9N	9N	9N	N6	9N	9N	
	制造	制造纤维网的方法	EB	EB	TT	TT	11	WJ	WJ	EB	E	69	EB	89	
本	東渥	吸湿率1(%)	5.6	11.2	10.9	4.0	18.4	9.2	3.8	1.8	I	5.8	5.4	ı	
#	既湿。	脱湿率1(%)	6. 1	12. 1	11.8	4.2	19.6	9.6	4.1	1.7	ı	6.3	5.9	I	
	夏 湿	或選率5(%)	5.2	11.6	11.2	3.9	18.5	9.1	3.6	1.7	1	5.6	5.1	-	
	脱湿	脱湿率5(%)	5.9	12.0	11.9	4.3	19.2	9.7	4.3	1.7	1	6.1	5.7	1	
	b佳		1.4	1.9	2.1	0.9	3.6	2.2	1.1	6.0	_	7.8	2.3	1	
	在年	在纤维中 PAO 浓度 (wt%)	7.5	15.0	15.0	5.0	30.0	15.0	5.0	2.5	35.0	7.5	7.5	7.5	
	拉伸	经线(kg/2.5cm L/k)	8.8	8.4	7.5	7.6	6.8	6.0	6.4	8.8	-	8.7	3.2		
	張度	1	5.9	5.7	5.8	6. 1	5.5	4.9	5.1	6.0	l	5.8	2.1	ı	·
	坑巷	抗弯的性(g)	86	98	32	36	24	25	28	28	I	95	92	1	·
															•

注: N6:尼龙 6, PAO:改性聚氧亚烷基,*:使用对称芳族异氰酸酯化合物

EB:轧花, TT:热粘结处理, WJ:高压液体喷射处理.



基于实施例 14,将尼龙6和改性聚氧亚烷基在纤维芯组分中的共混比按表5中给出的进行变化,除此之外,实施与实施例 1 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

实施例 16

通过与实施例 15 相同的方法获得的短纤维用梳理机梳理,由此获得纤维网。将获得的纤维网在 235℃下用抽吸式转筒干燥机热处理 1 分钟。获得在单纤维与非织造织物之间出现的熔接。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

实施例 17 和 18

改变实施例 14 中的尼龙 6 和改性聚氧亚烷基在芯组分中的共混比。

除此之外,实施与实施例 16 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

实施例 19

将实施例 15 中获得的短纤维用不规则梳理机梳理并获得纤维 网。然后将该非织造织物排列于以 20m/min 移动的 70 目金属网上,并通过高压液体喷射进行处理。用轧布机辊从已加工的纤维网中除去过量的水,然后将该纤维网用热空气干燥器干燥。获得其中组分纤维三维缠结在一起的重量 50 g/m²的非织造织物。

在该高压液体喷射处理中,使用高压柱状水喷射机,其中直径 0.1 mm 的孔按孔距 0.6 mm 排成 1 排。 柱状水喷射流分两步从 50 mm 高处



喷出。在第一步中,水喷射压力为 30 kg/cm² G,在第二步中为 70 kg/cm² G。在第二步中,喷射流从前面喷出 4 次后,将纤维网翻面,喷射流从背面喷出 5 次。然后将该已加工的纤维网在 85℃下干燥。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 5 中给出。

实施例 20

基于实施例 19, 将尼龙 6 和改性聚氧亚烷基在芯组分中的共混比按表 5 中给出的进行变化,除此之外,实施与实施例 19 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

比较例 13

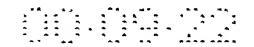
基于实施例 14,将尼龙 6 和改性聚氧亚烷基在纤维芯组分中共混比设定为((尼龙 6/改性聚氧亚烷基)=95/5(重量比)。因此这意味着改性聚氧亚烷基在纤维中的含量为 2.5 wt%。除此之外,实施与实施例 14 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

比较例 14

基于实施例 14,将尼龙 6 和改性聚氧亚烷基在纤维芯组分中共混比设定为((尼龙 6/改性聚氧亚烷基)=30/70(重量比)。因此这意味着改性聚氧亚烷基在纤维中的含量为 35.0 wt%。除此之外,实施与实施例 14 相同的方法,获得非织造织物。

结果在表 5 中给出。



从实施例 14 中,用作芯组分的改性聚氧亚烷基以重均分子量 20000 的聚环氧乙烷、1,4-丁二醇和 4,4'-二苯基甲烷二异氰酸酯作为 对称芳族异氰酸酯化合物的反应产品获得。使用如此获得的具有吸水率 32 g/g 和熔体粘度 5000 泊的改性聚环氧乙烷。除此之外,实施与实施例 14 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

比较例 16

按照实施例 14 的方法,用作芯组分的改性聚氧亚烷基以重均分子量 20000 的 25 wt%聚环氧乙烷与重均分子量 1500 的 75 wt%共聚环氧乙烷/环氧丙烷(摩尔比 80/20)、1,4-丁二醇和二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯的反应产品获得。使用如此获得的具有吸水率 43 g/g 和熔体粘度 600 泊的改性聚环氧乙烷。除此之外,实施与实施例 14 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 5 中给出。

比较例 17

按照实施例 14 的方法,用作芯组分的改性聚氧亚烷基以重均分子量 11000 的 50 wt % 聚环氧乙烷和重均分子量 4000 的 50 wt % 的聚环氧丙烷的混合物、1,4-丁二醇和二环己基甲烷-4,4'-二异氰酸酯的反应产品获得。使用如此获得的具有吸水率 30 g/g 和熔体粘度 35000 泊的改性聚环氧乙烷。除此之外,实施与实施例 14 相同的方法,获得非织造织物。

结果在表 5 中给出。

实施例 14 至 20 获得的所有非织造织物具有聚酰胺皮组分和聚酰胺与改性聚氧亚烷基的芯组分作为短纤维。用于芯组分的改性聚氧亚烷基为溶剂可溶聚合物,它在荷载 50 kg/cm²和温度 170℃下具有熔体



粘度 1000 至 20000 泊,它在整个纤维中的重量比为 5 至 30 wt%。因此,如此获得的非织造织物具有高机械性能如拉伸强度和优良的吸湿和脱湿性。此外,由于改性聚氧亚烷基为聚氧亚烷基、多醇和对称脂族异氰酸酯化合物的反应产品,因此非织造织物具有优良的耐天候性。

相反,对于比较例 13 中获得的非织造织物,改性聚氧亚烷基在整个纤维中的比例很小,因此非织造织物具有不良吸湿和脱湿性。在比较例 14 中,由于改性聚环氧乙烷在整个纤维中的比例过大,因此因其不良成纤性能不能获得短纤维。对于比较例 15 中获得的非织造织物,采用使用对称芳族异氰酸酯化合物的改性聚氧亚烷基,因此组分纤维的 b 值不在本发明范围内,导致变黄。在该非织造织物中,用于比较例 16 中获得的织物中的改性聚氧亚烷基的过低熔体粘度导致不良纤维拉伸强度,因此,该织物具有不适合实际用途的低拉伸强度。在比较例 17 中,不能获得短纤维,原因在于改性聚氧亚烷基的过高熔体粘度造成不良成纤能力。

实施例 21

使用具有相对粘度 2.6 的尼龙 6 作为皮组分,实施例 14 中的改性聚氧亚烷基作为唯一芯组分(芯/皮重量比为 7.5/92.5,改性聚氧亚烷基在整个纤维中的比例为 7.5 wt%)进行熔纺,得到皮芯同轴型复合纤维。获得短纤维非织造织物。

具体地,上述尼龙 6 在 250℃下熔化和改性聚氧亚烷基在 150℃下熔化后,将其用复合型喷嘴在 260℃下熔纺。然后,实施与实施例 14相同的方法,获得非织造织物。

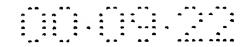
获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 6 中给出。

9	
表	

							2								
			实施例21	实施例 22	实施例23	实施例 24	实美例 25	实卷例 26	实施例 27	比较例 18	比较例 19	比较例 20	比校例 21	比較例 22	
*	₩	共混材料	PA0	PAO	PAO	PA0	PA0	PAO	PA0	PAO	PAO	PAO*	PA0	PA0	
刺	恕	米说比	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	
偨	4	PAO 熔体粘度(消)	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	5000	009	35000	
#	皮组分	*	N6	N6	9N	9N	9N	N6	N6	90	9N	9N	9N	9N	
	制造	制造纤维阀的方法	EB	83	TT	ŢŢ	TT	WJ	Ψĵ	EB	EB	EB	EB	68	
本	凝	吸湿率 1(%)	6.1	9.6	9.2	3.8	18.1	9. 5	3.6	1.8	ı	6.3	6.3	ı	
布	既選	脱湿率1(%)	6.5	10.1	6.6	4.2	19.7	9.9	3.9	2.1	I	6.9	6.5	ı	
	吸源率	★ 5(%)	5.9	9.8	9.4	3.6	18.3	9.7	3.8	1.7	l	6.1	6.2	_	
	既遇	脱速率5(%)	6.3	10.4	10.1	4.0	19.5	10.1	3.9	1.9	1	6.9	9.9	_	
	り値		1.8	2.1	1.9	1.4	2.6	2.2	1.6	0.8	I	7.1	2.2	_	
	在年	在纤维中 PAO 浓度 (wt%)	7.5	15.0	15.0	5.0	30.0	15.0	5.0	2.5	35.0	7.5	7.5	7.5	
	拉命	经线(kg/2.5cm 克度)	9.0	8.6	7.2	7.7	6.9	6. 1	6.5	9.0	ı	8.9	3.3	1	•••
	强度	- 特技(kg/2.5cm L/L)	6.0	5.8	5.9	6.2	5.6	5.0	5.2	6.1	ı	5.9	2.1	1	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••
	坑膏	抗弯曲性(g)	100	06	33	37	26	26	91	29	t	100	80	1	

注: N6:凡龙 6, PAO:改性聚氧亚烷基,*:使用对称芳族异氰酸酯化合物

EB:轧花, TT:热粘结处理, WJ:高压液体喷射处理.



基于实施例 21, 将芯/皮重量比变为 15.0/85.0, 并将改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比变为 15 wt%。除此之外,实施与实施例 21 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 6 中给出。

实施例 23

将按与实施例 22 相同的方式获得的短纤维用梳理机梳理,获得纤维网。将获得的纤维网在 235℃下用抽吸式转筒烘燥机热处理 1 分钟。 在纤维之间出现熔接,由此获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 6 中给出。

实施例 24 和 25

基于实施例 23, 在实施例 24 中将芯/皮重量比变为 5.0/95.0(改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比为 5.0 wt%), 在实施例 25 中将芯/皮重量比变为 30/70(改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比为 30 wt%),除此之外,实施与实施例 23 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 6 中给出。

实施例 26

将按与实施例 22 相同的方式获得的短纤维用梳理机梳理,获得纤维网。然后将该非织造织物按实施例 19 中所述通过高压液体喷射处理,接着干燥,获得其中组分纤维三维缠结在一起的重量 50 g/m²的非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐



弯曲性等在表 6 中给出。

实施例 27

基于实施例 26, 将芯/皮重量比变为 5.0/95.0(改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比为 5.0 wt%),除此之外,实施与实施例 26相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 6 中给出。

比较例 18

基于实施例 21,改变芯/皮重量比并将改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比同时变为 2.5 wt%,除此之外,实施与实施例 21 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 6 中给出。

比较例 19

基于实施例 21, 改变芯/皮重量比并将改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比同时变为 35.0 wt%, 除此之外, 实施与实施例 21 相同的方法, 获得非织造织物。

结果在表6中给出。

比较例 20

仅由比较例 15 中使用的改性聚氧亚烷基形成芯组分。除此之外, 实施与实施例 21 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 6 中给出。



仅由比较例 16 中使用的改性聚氧亚烷基形成芯组分。除此之外, 实施与实施例 21 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 6 中给出。

比较例 22

仅由比较例 17 中使用的改性聚氧亚烷基形成芯组分。除此之外, 实施与实施例 21 相同的方法,获得非织造织物。

结果在表6中给出。

实施例 21 至 27 中获得的其中芯组分仅由改性聚氧亚烷基组成的非织造织物具有优良的机械性能如拉伸强度、吸湿和脱湿性及耐天候性。

另一方面, 比较例 18 中获得的在整个纤维中具有很小含量的改性聚氧亚烷基的非织造织物具有不良吸湿和脱湿性。在比较例 19 中改性聚氧亚烷基的含量在整个纤维中的含量过大, 因此成纤能力变差。不可能获得短纤维。由于比较例 20 中获得的非织造织物使用由对称芳族异氰酸酯化合物制备的改性聚氧亚烷基, 因此证明耐天候性变差。在比较例 21 中获得的非织造织物中, 由于改性聚氧亚烷基的熔体粘度过低, 因此证明拉伸强度低, 同时由于纤维的不足拉伸强度导致无实际用途。由于改性聚氧亚烷基的熔体粘度过高, 因此成纤能力变差。结果, 在比较例 22 中, 不能获得短纤维。

实施例 28

将具有相对粘度 1.38 的聚对苯二甲酸乙二醇酯用作皮组分,并将具有相对粘度 1.38 的聚对苯二甲酸乙二醇酯与实施例 14 中使用的改性聚氧亚烷基的混合物 ((聚对苯二甲酸乙二醇酯/改性聚环氧乙烷)(重量比)=85/15)用作芯组分。将芯/皮重量比设定为 50/50。熔纺皮芯同轴型复合纤维。将该熔纺纤维拉伸、机械卷曲并切割为预定长度,得到短纤维。



具体地,将上述聚合物分别熔化,用复合型喷嘴在纺丝温度 260 ℃、出料速率 1.28 g/min/孔条件下熔纺。将该纱线通过常规冷却装置冷却并以收卷速度 1200 m/min 收卷,得到未拉伸纱线。然后,将获得的多根未拉伸纱线合在一起并在 90℃下以拉伸比 3.2 拉伸并然后在 160℃热处理。接着将该纱线用填塞箱在卷曲数 22/25 mm 下机械卷曲。将该卷曲纱线切割为 51 mm 长度,得到单丝细度 3.0 旦尼尔的短纤维。

在下一步中,将该短纤维用不规则梳理机梳理,得到纤维网。然后用加热和压制轧花机使该非织造纤维网具有部分加热和压制的粘性。如此获得具有重量 50 g/m²的非织造织物。

在加热和压制粘结处理中,使用与实施例 14 相同的轧花机。加工温度,即轧花辊和金属辊的表面温度设定为 245℃。

获得的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表7中给出。

2	
表	

			实施28	实施例 29	实施例30	实施例 31	实卷例 32	实施例33	实差例34	比较例 23	比较例24	比较例 25	比较例 26	比较倒 27	
*	\$ 2	共混材料	PET/PA0	PET/PAO	PET/PAO	PET/PAO	PET/PAO	PET/PAO	PET/PAO	PET/PA0	PET/PAO	PET/PAO*	PET/PAO	PET/PAO	
地	類	共混比	85/15	70/30	70/30	90/10	40/60	70/30	90/10	95/5	30/70	85/15	85/15	85/15	
₩.	4	PAO 熔体粘度(消)	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	5000	009	35000	
#	皮组分	4	PET	PET	PET										
	制造	制造纤维网的方法	EB	EB	TT	TT	TT	Ĺ	WJ	EB	EB	EB	83	EB	
本	吸湿。	吸湿率 1(%)	3.1	5.6	5.5	2.2	10.1	5.6	2.4	1.1	ı	3.3	3.1	1	
华	脱足	脱湿率1(%)	3.5	6.1	5.8	2.4	11.2	5.9	2.7	1.1	_	3.6	3.3	l	:
	吸湿率	奉5(%)	3.1	5.7	5.6	2.1	10.5	5.5	2.4	1.2	_	3.3	3.1		
	脱湿。	脱湿率5(%)	3.4	6.1	5.9	2.4	11.4	5.8	2.9	1.1	I	3.5	3.5	1	
	b Œ		3.1	3.4	3. 1	2.6	4.0	3.0	2.2	2.0	1	9.6	3.6	1	
	在纤	在纤维中 PAO 浓度 (wt%)	7.5	15.0	15.0	5.0	30.0	15.0	5.0	2.5	35.0	7.5	7.5	7.5	•••
	拉伸	整线(kg/2.5cm 克克)	14.7	14.2	9.1	9. 5	8.4	7.7	8.0	14.9	•	14.6	5.1	1	••••
	張漢	林氏(Lg/2, 5cm L/L)	9.4	8.8	7.2	7.8	6.8	6.1	6.6	12.6	1	11.8	5.9	1	
	共	抗弯曲性(g)	735	725	51	99	39	40	51	770	1	731	069	1	

注: N6: 尼龙 6, PAO: 改性聚氧亚烷基, *: 使用对称芳族异氰酸酯化合物

EB:轧花, TT:热粘结处理, WJ:高压液体喷射处理,



基于实施例 28, 按实施例 7 所示改变聚对苯二甲酸乙二醇酯与改性聚氧亚烷基在芯组分中的共混比。除此之外, 实施与实施例 28 相同的方法, 获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。

实施例 30

将按与实施例 29 相同的方式获得的短纤维用梳理机梳理,获得纤维网。将获得的纤维网在 275℃下用抽吸式转筒烘燥机热处理 1 分钟。 在单纤维之间出现熔接,由此获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。

实施例 31 和 32

基于实施例 30, 按表 7 所示改变聚酯与改性聚氧亚烷基的共混比。除此之外, 实施与实施例 30 相同的方法, 获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。

实施例 33

将按与实施例 29 相同的方式获得的短纤维用梳理机梳理,获得纤维网。然后将该非织造织物按实施例 19 中所述通过高压液体喷射处理,接着干燥,获得其中组分纤维三维缠结在一起的重量 50 g/m²的非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。

实施例 34



基于实施例 33, 按表 7 所示改变聚对苯二甲酸乙二醇酯与改性聚氧亚烷基在芯组分中的共混比。除此之外, 实施与实施例 33 相同的方法, 获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。

比较例 23

基于实施例 28,将纤维的芯组分中的聚对苯二甲酸乙二醇酯与改性聚氧亚烷基的重量比设定为(聚对苯二甲酸乙二醇酯/改性聚氧亚烷基)=95/5。因此,这意味着改性聚氧亚烷基在纤维中的含量为 2.5 wt %),除此之外,实施与实施例 28 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。

比较例 24

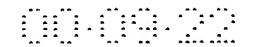
基于实施例 28,将纤维的芯组分中的聚对苯二甲酸乙二醇酯与改性聚氧亚烷基的重量比设定为(聚对苯二甲酸乙二醇酯/改性聚氧亚烷基)=30/70。因此,这意味着改性聚氧亚烷基在纤维中的含量为 35.0 wt%,除此之外,实施与实施例 28 相同的方法,获得非织造织物。

结果在表7中给出。

比较例 25

基于实施例 28, 将比较例 15 中采用的改性聚氧亚烷基作为芯部分中的改性聚氧亚烷基。除此之外,实施与实施例 28 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表7中给出。



基于实施例 28, 将比较例 16 中采用的改性聚氧亚烷基作为芯部分中的改性聚氧亚烷基。除此之外,实施与实施例 28 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表7中给出。

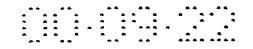
比较例 27

基于实施例 28, 采用比较例 17 中使用的改性聚氧亚烷基。除此之外,实施与实施例 28 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表7中给出。

构成实施例 28 至 34 中获得的非织造织物的所有短纤维具有聚对苯二甲酸乙二醇酯作为皮组分和聚对苯二甲酸乙二醇酯与改性聚氧亚烷基的混合物作为芯组分。用于芯组分的改性聚氧亚烷基为在荷载 50 kg/cm²下在 170℃下具有熔体粘度 1000 至 20000 的溶剂可溶聚合物并在整个纤维中的重量比为 5 - 30wt%。因此,如此获得的非织造织物具有优良的机械性能如拉伸强度及优良的吸湿和脱湿性能。由于非织造织物使用改性聚氧亚烷基(通过将聚氧亚烷基、多醇与对称脂族异氰酸酯反应获得),证明非织造织物的耐天候性优良。

另一方面,在比较例 23 中获得的非织造织物中、改性聚氧亚烷基的重量比在整个纤维中很小,因此,吸湿和脱湿性差。此外,在比较例 24 中,改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比过大,因此证明成纤能力变差。不能获得短纤维。在比较例 25 中,由于非织造织物使用由对称芳族异氰酸酯化合物制备的改性聚氧亚烷基,因此它具有不良耐天候性。在比较例 26 中获得的非织造织物中,由于改性聚氧亚烷基的熔体粘度过低,因此证明拉伸强度低,同时由于纤维的不足拉伸强度导致无实际用途。由于改性聚氧亚烷基的熔体粘度过高,因此成纤能力变差。结果,在比较例 27 中不能获得短纤维。



将具有相对粘度 1.38 的聚对苯二甲酸乙二醇酯用作皮组分,并将实施例 14 中使用的改性聚氧亚烷基仅用作芯组分。

皮/芯重量比设定为 7.5/92.5(即改性聚氧亚烷基在整个纤维中的比例为 7.5 wt%)。然后熔纺出皮芯同轴型复合纤维,由此获得短纤维非织造织物。

具体地,聚对苯二甲酸乙二醇酯在 280℃下熔化和改性聚氧亚烷基在 150℃下熔化,将该聚合物用复合型喷嘴在 290℃下一起熔纺。然后,实施与实施例 28 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表8中给出。

∞	
表	

						2							
		实施例35	实施例36	实施例37	实美例 38	实施例 39	实差例 40	实施例 41	比較何 28	比较例 29	比较例30	比较例31	比较例 32
*	失混材料	PA0	PAO	PA0	PA0	PA0	PAO	PA0	PAO	PAO	PA0*	PA0	PAO
*	朱麗比	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
	PAO 熔体粘度(消)	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	4000	5000	009	35000
皮组分		PET	PET	PET	PET	PET	PET	PET	PET	PET	PET	PET	PET
李	制造纤维因的方法	EB	EB	TT	TT	TT	WJ	WJ	EB	EB	EB	EB	EB
例	吸湿率 1(%)	3.2	5.4	5.6	2.1	9.6	5.6	2.3	0.9	ı	3.5	3.1	ı
新	玩選率 1(%)	3.6	6.6	6.1	2.6	10.4	5.9	2.5	1.2	ı	3.9	3.7	1
吸湿率	5 (%)	3.2	5.4	5.4	2.1	10.1	5.4	2.3	0.9	ı	3.4	3.2	-
関	玩 湿率5(%)	3.5	5.7	6.9	2.3	10.4	6.1	2.7	1.1	-	3.9	3.6	-
有		3.7	4.2	4.1	2.6	4.6	4.0	2.8	1.9	-	10.7	3.6	i n
# 世	在纤维中 PAO 浓度(wt%)	7.5	15.0	15.0	5.0	30.0	15.0	5.0	2.5	35.0	7.5	7.5	7.5
拉伸	经线(kg/2.5cm 克克)	15.0	14.5	9.4	9.7	8.6	7.9	8.2	15.1	l	14.9	5.2	****
强度	林袋(kg/2.5cm LR)	9.6	9.0	7.4	8.0	6.9	6.2	6.7	10.2	l	9.6	3.4	
奉	抗弯曲性(g)	772	761	54	69	41	42	54	809	ı	768	725	ı

注: N6: 凡龙 6, PAO: 改性聚氧亚烷基, *: 使用对标芳族异氰酸酯化合物

EB:轧花, TT:熬粘结处理, WJ:高压液体喷射处理。



基于实施例 35, 将芯/皮重量比变为 15.0/85.0 并将改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比变为 15.0 wt%。除此之外,实施与实施例 35 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表 8 中给出。

实施例 37

将按与实施例 36 相同的方式获得的短纤维用梳理机梳理,获得纤维网。将获得的纤维网在 275℃下用抽吸式转筒烘燥机热处理 1 分钟。 在纤维之间出现熔接,由此获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐弯曲性等在表8中给出。

实施例 38 和 39

按如下方式对实施例 37 进行变化,在实施例 38 中将芯/皮重量比变为 5.0/95.0(改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比为 5.0 wt%),在实施例 39 中将芯/皮重量比变为 30.0/70.0(改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比为 30.0 wt%),除此之外,实施与实施例 37 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 8 中给出

实施例 40

将按与实施例 36 相同的方式获得短纤维用梳理机梳理,获得纤维 网。然后将该非织造织物按实施例 19 中所述通过高压液体喷射处理,接着干燥,获得其中组分纤维三维缠结在一起的重量 50 g/m²的非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐



弯曲性等在表 8 中给出。

实施例 41

基于实施例 40,将芯/皮重量比变为 5.0/95.0(改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比为 5.0 wt%)。除此之外,实施与实施例 40相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 8 中给出。

比较例 28

基于实施例 35, 改变芯/皮重量并将改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比变为 2.5 wt%, 除此之外, 实施与实施例 21 相同的方法, 获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 8 中给出。

比较例 29

基于实施例 35, 改变芯/皮重量并将改性聚氧亚烷基在整个纤维中的重量比变为 35.0 wt%,除此之外,实施与实施例 35 相同的方法,获得非织造织物。

结果在表8中给出。

比较例 30

仅由比较例 15 中使用的改性聚氧亚烷基形成芯组分。除此之外, 实施与实施例 35 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 8 中给出。



仅由比较例 16 中使用的改性聚氧亚烷基形成芯组分。除此之外, 实施与实施例 35 相同的方法,获得非织造织物。

获得的纤维和非织造织物的吸湿和脱湿率、b值、拉伸强度和耐 弯曲性等在表 8 中给出。

比较例 32

仅由比较例 17 中使用的改性聚氧亚烷基形成芯组分。除此之外, 实施与实施例 35 相同的方法,获得非织造织物。

结果在表8中给出。

实施例 35 至 41 中获得的其中芯组分仅由改性聚氧亚烷基组成的非织造织物具有优良的机械性能如拉伸强度、吸湿和脱湿性及耐天候性。

另一方面, 比较例 28 中获得的在整个纤维中具有很小含量改性聚氧亚烷基的非织造织物具有不良吸湿和脱湿性。在比较例 29 中改性聚氧亚烷基的含量在整个纤维中的含量过大且成纤能力变差。不可能获得短纤维。由于比较例 30 中获得的非织造织物使用由对称芳族异氰酸酯化合物制备的改性聚氧亚烷基,因此证明耐天候性变差。在比较例 31 中获得的非织造织物中,由于改性聚氧亚烷基的熔体粘度过低,因此证明拉伸强度低,同时由于纤维的不足拉伸强度导致无实际用途。由于改性聚氧亚烷基的熔体粘度过高,因此成纤性能变差。结果,在比较例 32 中,不能获得短纤维。

工业适用性

本发明能够吸湿和脱湿的合成纤维特别适合在衣物中使用。包括上述纤维的非织造织物适合用于卫生材料、日常必需品和工业材料中。